PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2003-246948

(43)Date of publication of application: 05.09.2003

(51)Int.Cl.

CO9D 11/00

B41J 2/01 B41M 5/00

(21)Application number: 2002-050161

(71)Applicant: MATSUSHITA ELECTRIC IND CO

LTD

(22)Date of filing:

26.02.2002

(72)Inventor: ARASE HIDEKAZU

SOGA SANEMORI

(54) INK FOR INK JET RECORDING, INK CARTRIDGE AND RECORDING DEVICE (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an ink for ink jet recording, which comprises a dye, a moisturizing agent, a penetrating agent, a hydrolysable silane or its partial hydrolysate and water, gives records having excellent water resistance, high print qualities and high image qualities on plain paper, has a large latitude for pH and excellent storage stability for a long period, does not cause the deterioration of contact members in recording devices, and has low pH.

SOLUTION: A water-soluble organic compound (amide-based compound) having a carbonyl group in the molecule, a water-soluble sulfoxide, water-soluble sulfone, hexamethylsulfonamide or a water-soluble organic compound having a cyano group in the molecule is contained as a hydrogen-trapping agent. Even when an acid or the like is added to a system in which polar hydrolysable silane molecules are collected at a place near to the hydrophilic base portion (polar base portion) of a coloring material comprising a dye or the like, to lower the pH of the system, increased hydrogen ions are trapped in the hydrogen ion-trapping portion to prevent the addition of the hydrogen ions to the amino group of a dye-dehydrating agent association product.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

14.12.2004

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-246948 (P2003-246948A)

最終頁に続く

(43)公開日 平成15年9月5日(2003.9.5)

(51) Int.Cl.7	識別記号	FΙ	テーマコード(参考)
C09D 11/0	0	C09D 11	1/00 2 C 0 5 6
B41J 2/0	1	B41M 5	5/00 E 2H086
B41M 5/0	0	В41Ј 3	3/04 101Y 4J039
		審査請求	未請求 請求項の数10 OL (全 13 頁)
(21)出願番号	特願2002-50161(P2002-50161)	(71)出願人	000005821 松下電器産業株式会社
(22)出顧日	平成14年2月26日(2002.2.26)		大阪府門真市大字門真1006番地
		(72)発明者	荒瀬 秀和
			大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器
			産業株式会社内
		(72)発明者	曽我 眞守
			大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器
			産業株式会社内
		(74)代理人	100077931
			弁理士 前田 弘 (外7名)

(54) 【発明の名称】 インクジェット記録用インク、インクカートリッジ及び記録装置

(57) 【要約】

【課題】 染料、保湿剤、浸透剤、加水分解性シラン又はその部分加水分解物、及び水を含有するインクジェット記録用インクとして、普通紙上で耐水性の優れた高印字品質及び高画質の記録物を与えるだけでなく、p Hに対する余裕度が大きくて長期保存安定性に優れ、記録装置での接触部材の劣化を招来しない低 p Hのインクが得られるようにする。

【解決手段】 カルボニル基を分子中に有する水溶性有機化合物(アミド系化合物)、水溶性スルホキシド、水溶性スルホン、ヘキサメチルホスホルアミド、又はシアノ基を分子中に有する水溶性有機化合物を水素イオン捕捉剤として含有させ、染料等からなる色材の親水基部

(極性基部) 近傍に極性のある加水分解性シラン分子が 緩い状態で集まっている系中に酸等を添加して系の p H を下げても、増加する水素イオンを水素イオン捕捉剤に よりトラップさせて、染料一耐水剤会合体のアミノ基に 付加させないようにする。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 色材、保湿剤、水がない状態で縮重合反 応する水溶性物質、及び水を含有するインクジェット記 録用インクにおいて、

1

カルボニル基を分子中に有する水溶性有機化合物を水素 イオン捕捉剤として含有することを特徴とするインクジ エット記録用インク。

【請求項2】 請求項1のインクジェット記録用インク において、

するインクジェット記録用インク。

【請求項3】 色材、保湿剤、水がない状態で縮重合反 応する水溶性物質、及び水を含有するインクジェット記 録用インクにおいて、

水溶性スルホキシドを水素イオン捕捉剤として含有する ことを特徴とするインクジェット記録用インク。

【請求項4】 色材、保湿剤、水がない状態で縮重合反 応する水溶性物質、及び水を含有するインクジェット記 録用インクにおいて、

水溶性スルホンを水素イオン捕捉剤として含有すること 20 を特徴とするインクジェット記録用インク。

【請求項5】 色材、保湿剤、水がない状態で縮重合反 応する水溶性物質、及び水を含有するインクジェット記 録用インクにおいて、

ヘキサメチルホスホルアミドを水素イオン捕捉剤として 含有することを特徴とするインクジェット記録用イン ク。

【請求項6】 色材、保湿剤、水がない状態で縮重合反 応する水溶性物質、及び水を含有するインクジェット記 録用インクにおいて、

シアノ基を分子中に有する水溶性有機化合物を水素イオ ン捕捉剤として含有することを特徴とするインクジェッ ト記録用インク。

【請求項7】 請求項1、3、4、5又は6のインクジ エット記録用インクにおいて、

水がない状態で縮重合反応する水溶性物質が、加水分解 性シラン又はその部分加水分解物であることを特徴とす るインクジェット記録用インク。

【請求項8】 請求項1、3、4、5、6又は7のイン クジェット記録用インクにおいて、

浸透剤を含有することを特徴とするインクジェット記録 用インク。

【請求項9】 請求項1~8のいずれか1つのインクジ エット記録用インクを用いたことを特徴とするインクカ ートリッジ。

【請求項10】 請求項1~8のいずれか1つのインク ジェット記録用インクを用いたことを特徴とする記録装

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、インクジェット記 録用インク、それを用いたインクカートリッジ及び記録 装置に関する技術分野に属する。

[0002]

【従来の技術】従来より、この種のインクジェット記録 に用いられるインクとしては、色材としての染料、保湿 剤、浸透剤及び水を含有したものがよく知られている。 ところが、染料を含有したインクにより記録紙等の記録 媒体上に画像を形成すると、その画像の耐水性、すなわ 水溶性有機化合物はアミド系化合物であることを特徴と 10 ち画像が水に濡れると染料が水中に染み出してしまうこ とが問題となる。特に普通紙(広範な市販の紙で、とり わけ電子写真方式の複写機に用いられる紙であって、イ ンクジェット記録用として最適な構造、組成、特性等を 有するように意図して製造されてはいない紙)に記録し た場合は、耐水性が非常に悪くなる。

> 【0003】そこで、従来、例えば特開平10-212 439号、特開平11-293167号及び特開平11 —315231号の各公報に示されているように、加水 分解性シラン化合物(有機ケイ素化合物)を含有させる ことにより、記録媒体上の画像の耐水性を向上させるよ うにしたインクジェット記録用インクが提案されてい る。すなわち、インク滴が記録媒体上に付着して水分

> (溶媒) が蒸発したり記録媒体内に浸透したりしたとき に、上記記録媒体上に残った上記シラン化合物が縮重合 反応し、この縮重合反応したシラン化合物が染料を取り 囲むため、記録媒体上の画像が水に濡れても、染料がそ の水中に染み出すことはなく、その画像の耐水性が向上 する。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】ところが、上記提案例 のインクはいずれも高アルカリであり、このインクを用 いた記録装置においてインクに接する部材が劣化するば かりでなく、このインクに接する部材から可塑剤等の溶 出が促進されて、その可塑剤の酸により下記の如くイン クそのものに凝集物が沈殿するという問題があった。さ らに、高アルカリのインクは、安全衛生面上でも問題が ある。

【0005】このため、インクに対し酸等を添加して低 アルカリ化を図ってもよいが、インクは例えばpH10 40 以下の低アルカリ領域において系が不安定となり、pH に対する余裕度が小さく、長期保存を安定してできない という問題が生じる。すなわち、インクに色材として含 有されている酸性染料又は直接染料には、親水性を持た せるために、一般的に-SO3M又は-COOM(M= H、NH4又はアルカリ金属)が1つ以上含まれ、この 染料の親水基部(極性基部)近傍に極性のある加水分解 性シラン分子が緩い状態で集まっており、この系はpH 10を越える高アルカリ状態で安定に存在し得る。とこ ろが、この系中に酸等を添加して系のpHを下げようと 50 すると、増加する水素イオンが染料ー耐水剤会合体のア

ミノ基に付加し、系が破壊されて染料と耐水剤との凝集 物の沈殿を生じる。

【0006】本発明は斯かる諸点に鑑みてなされたもの で、その目的は、普通紙上で耐水性の優れた高印字品質 及び高画質の記録物を与えるだけでなく、pHに対する 余裕度が大きくて長期保存安定性に優れる。また記録装 置での接触部材の劣化を招来しない低アルカリのインク 及びそれを用いた記録装置が得られるようにすることに ある。

[0007]

【課題を解決するための手段】上記の目的を達成するた めに、請求項1の発明では、色材、保湿剤、水のない状 態で縮重合反応する水溶性物質、及び水を含有するイン クジェット記録用インクにおいて、カルボニル基を分子 中に有する水溶性有機化合物を水素イオン捕捉剤として 含有することを特徴とする。

【0008】請求項2の発明では、上記水溶性有機化合 物はアミド系化合物とする。

【0009】請求項3の発明では、色材、保湿剤、水の ない状態で縮重合反応する水溶性物質、及び水を含有す 20 存することができる。 るインクジェット記録用インクにおいて、水溶性スルホ キシドを水素イオン捕捉剤として含有することを特徴と する。

【0010】請求項4の発明では、色材、保湿剤、水の ない状態で縮重合反応する水溶性物質、及び水を含有す るインクジェット記録用インクにおいて、水溶性スルホ ンを水素イオン捕捉剤として含有することを特徴とす

【0011】請求項5の発明では、色材、保湿剤、水の ない状態で縮重合反応する水溶性物質、及び水を含有す るインクジェット記録用インクにおいて、ヘキサメチル ホスホルアミドを水素イオン捕捉剤として含有すること を特徴とする。

【0012】請求項6の発明では、色材、保湿剤、水の ない状態で縮重合反応する水溶性物質、及び水を含有す るインクジェット記録用インクにおいて、シアノ基を分 子中に有する水溶性有機化合物を水素イオン捕捉剤とし て含有することを特徴とする。請求項7の発明では、請 求項1、3、4、5又は6のインクジェット記録用イン クにおいて、水がない状態で縮重合反応する水溶性物質 40 びキャリッジ31がキャリッジ軸32にガイドされて主 が、加水分解性シラン又はその部分加水分解物であるこ とを特徴とする。請求項8の発明では、上記請求項1、 3、4、5、6又は7の発明のインクジェット記録用イ ンクにおいて、浸透剤を含有することを特徴とする。請 求項9の発明では、請求項1~8のいずれか1つのイン クジェット記録用インクを用いたインクカートリッジと する。

【0013】請求項10の発明では、請求項1~8のい ずれか1つのインクジェット記録用インクを用いた記録 装置とする。

【0014】上記の構成によると、インクにおいて、染 料等からなる色材の親水基部(極性基部)近傍に極性の ある加水分解性シラン分子が緩い状態で集まっている系 中に酸等を添加して系のpHを下げると、増加する水素 イオンが色材ー耐水剤会合体のアミノ基に付加しようと する。しかし、カルボニル基を分子中に有する水溶性有 機化合物(アミド系化合物)、水溶性スルホキシド、水 溶性スルホン、ヘキサメチルホスホルアミド、又はシア ノ基を分子中に有する水溶性有機化合物が水素イオン捕 10 捉剤として機能し、この水素イオン捕捉剤により、増加 する水素イオンが色材一耐水剤会合体のアミノ基に付加 しないようにトラップされる。そのとき、水素イオン捕 捉剤は水素イオンと反応する訳ではなく、単に色材一耐 水剤会合体のアミノ基に付加しないように水素イオンを 拘束する。このことで、水素イオンを増加させたまま、 換言すれば低アルカリを保ちつつ、その水素イオンが色 材一耐水剤会合体のアミノ基に付加するのを抑制でき、 インクは低アルカリ領域において系が安定となり、pH に対する余裕度が大きくなってインクを安定して長期保

【0015】また、このようにインクを低アルカリとで きるので、記録装置においてインクに接する部材の劣化 を防止できるとともに、その部材からの可塑剤等の溶出 を抑えて、インク自体に凝集物が沈殿するのを抑制でき る。さらに、インクが低pHであるので、安全衛生面上 の問題は生じない。

[0016]

【発明の実施の形態】図1は、本発明の実施形態に係る インクジェット記録用インクを備えたインクジェット式 記録装置Aの概略を示し、この記録装置Aは、上記イン クを有するインクカートリッジ35が上面に装着された インクジェットヘッド1を備え、このインクジェットへ ッド1はインクを後述の如く記録媒体としての記録紙4 1に吐出する。また、インクジェットヘッド1はキャリ ッジ31に支持固定され、このキャリッジ31は、主走 査方向(図1及び図2に示すX方向)に延びるキャリッ ジ軸32に支持されている。そして、キャリッジ31に はキャリッジモータ(図示せず)が設けられており、こ のキャリッジモータにより、インクジェットヘッド1及 走査方向に往復動するようになっている。

【0017】上記記録紙41は、図外の搬送モータによ って回転駆動される2つの搬送ローラ42に挟まれてお り、この搬送モータ及び各搬送ローラ42により、記録 紙41がインクジェットヘッド1の下側において上記主 走査方向と垂直な副走査方向(図1及び図2に示すY方 向) に搬送されるようになっている。

【0018】上記インクジェットヘッド1は、図2~図 4に示すように、インクを供給するための供給口3a及 50 びインクを吐出するための吐出口3bを有する複数の圧 力室用凹部3が形成されたヘッド本体2を備えている。 このヘッド本体2の各凹部3は、該ヘッド本体2の上面 に上記主走査方向に延びるように開口されていて、互い に上記副走査方向に略等間隔をあけた状態で並設されて いる。上記各凹部3の開口の全長は例えば約1250μ mに、また幅は例えば約130μmにそれぞれ設定され ている。尚、上記各凹部3の開口の両端部は、略半円形 状をなしている。

【0019】上記ヘッド本体2の各凹部3の側壁部は、 約200μm厚の感光性ガラス製の圧力室部品6で構成 10 され、各凹部3の底壁部は、この圧力室部品6の下面に 接着固定されかつ6枚のステンレス鋼薄板を積層してな るインク流路部品7で構成されている。このインク流路 部品7内には、上記各凹部3の供給口3aとそれぞれ接 続された複数のオリフィス8と、この各オリフィス8に 接続され、上記副走査方向に延びる1つの供給用インク 流路11と、上記吐出口3bにそれぞれ接続された複数 の吐出用インク流路12とが形成されている。

【0020】上記各オリフィス8は、インク流路部品7 において板厚が他よりも小さい上から2番目のステンレ ス鋼薄板に形成されており、その径は約38μmに設定 されている。また、上記供給用インク流路11は上記イ ンクカートリッジ35と接続されており、このインクカ ートリッジ35より供給用インク流路11内にインクが 供給されるようになっている。

【0021】上記インク流路部品7の下面にはステンレ ス鋼からなるノズル板9が接着固定され、このノズル板 9の下面は撥水膜9aで被覆されている。ノズル板9に は、インク滴を上記記録紙41に向けて吐出するための 複数のノズル14がインクジェットヘッド1の下面にお 30 圧電素子23が伸長して振動板22の圧力室4に対応す いて上記副走査方向に列状に並ぶように形成されてい る。この各ノズル14は、上記吐出用インク流路12と それぞれ接続されていて、この吐出用インク流路12を 介して上記各凹部3の吐出口3bにそれぞれ連通されて いる。尚、上記各ノズル14は、ノズル径がノズル先端 側に向かって小さくなるテーパ部と、該テーパ部のノズ ル先端側に連続して設けられたストレート部とからな り、このストレート部のノズル径は約20μmに設定さ れている。

【0022】上記ヘッド本体2の各凹部3の上側には、 圧電アクチュエータ21がそれぞれ設けられている。こ の各圧電アクチュエータ21は、上記ヘッド本体2の上 面に接着固定された状態で該ヘッド本体2の各凹部3を 塞いで該凹部3とで圧力室4を構成するCr製振動板2 2を有している。この振動板22は、全ての圧電アクチ ュエータ21に共通の1つのものからなっていて、後述 の全圧電素子23に共通の共通電極としての役割をも果

【0023】また、上記各圧電アクチュエータ21は、 上記振動板22の上記圧力室4と反対側面(上面)にお 50 させない箇所に達したときには電圧が印加されない)、

いて圧力室4に対応する部分(凹部3開口に対向する部 分) にCu製の中間層25を介してそれぞれ設けられか つチタン酸ジルコン酸鉛(PZT)からなる圧電素子2 3と、この各圧電素子23の上記振動板22と反対側面 (上面) にそれぞれ接合され、該振動板22と共に各圧 電素子23に電圧(駆動電圧)をそれぞれ印加するため のPt製個別電極24とを有している。

【0024】上記振動板22、各圧電素子23、各個別 電極24及び各中間層25は、全て薄膜で形成されてな っており、振動板22の厚みは約6μmに、また各圧電 素子23の厚みは8μm以下(例えば約3μm)に、さ らに各個別電極24の厚みは約0.2 μmに、また各中 間層25の厚みは約3μmにそれぞれ設定されている。

【0025】上記各圧電アクチュエータ21は、その振 動板22と各個別電極24とを介して各圧電素子23に 駆動電圧を印加することにより該振動板22の圧力室4 に対応する部分(凹部3の開口部分)を変形させること で、該圧力室4内のインクを吐出口3bないしノズル1 4から吐出させるようになっている。すなわち、振動板 22と個別電極24との間にパルス状の電圧を印加する と、そのパルス電圧の立ち上がりにより圧電素子23が 圧電効果によりその厚み方向と垂直な幅方向に収縮する のに対し、振動板22、個別電極24及び中間層25は 収縮しないので、いわゆるバイメタル効果により振動板 22の圧力室4に対応する部分が圧力室4側へ凸状に撓 んで変形する。この撓み変形により圧力室4内の圧力が 高まり、この圧力で圧力室4内のインクが吐出口3b及 び吐出用インク流路12を経由してノズル14から押し 出される。そして、上記パルス電圧の立ち下がりにより る部分が元の状態に復帰し、このとき、上記ノズル14 から押し出されていたインクがインク流路12内のイン クから引きちぎられて、インク滴(例えば3p1)とし て記録紙41へ吐出され、該記録紙41面にドット状に 付着することとなる。また、上記振動板22が凸状に撓 んで変形した状態から元の状態に復帰する際に、圧力室 4内には上記インクカートリッジ35より供給用インク 流路11及び供給口3aを介してインクが充填される。 尚、各圧電素子23に印加するパルス電圧としては、上 40 記のように押し引きタイプのものでなくても、第1の電 圧から該第1の電圧よりも低い第2の電圧まで立ち下が った後に上記第1の電圧まで立ち上がる引き押しタイプ

【0026】上記各圧電素子23への駆動電圧の印加 は、インクジェットヘッド1及びキャリッジ31を主走 査方向において記録紙41の一端から他端まで略一定速 度で移動させているときに所定時間(例えば50μs程 度:駆動周波数20kHz)毎に行われ(但し、インク ジェットヘッド1が記録紙41におけるインク滴を着弾

のものであってもよい。

このことで、記録紙41の所定位置にインク滴を着弾さ せる。そして、1走査分の記録が終了すると、搬送モー タ及び各搬送ローラ42により記録紙41を副走査方向 に所定量搬送し、再度、インクジェットへッド1及びキ ャリッジ31を主走査方向に移動させながらインク滴を 吐出させて、新たな1走査分の記録を行う。この動作を 繰り返すことによって、記録紙41全体に所望の画像が 形成される。

【0027】上記記録装置Aに用いるインクは、色材と しての水溶性染料(顔料であってもよい)と、上記イン クジェットヘッド1のノズル14等での乾きを抑制する 保湿剤と、該インク(溶媒)の記録紙41内への浸透性 を高める浸透剤と、水と、この水がない状態で縮重合反 応する水溶性物質としての加水分解性シラン化合物と、 水素イオン捕捉剤とを含有している。

【0028】上記シラン化合物は、上記インクジェット ヘッド1のノズル14から吐出されたインク滴が記録紙 41上に付着して、水分(溶媒)が蒸発したり記録紙4 1内に浸透したりしたときに上記記録紙上41で縮重合 紙41上の画像が水に濡れても、染料がその水中に染み 出すの防止して、その画像の耐水性を向上させる働きを するものである。このものは、アミノ基を有する有機基 を含有するアルコキシシランとアミノ基を含有しないア ルコキシシランとの加水分解反応物、又は、アミノ基を 含有する加水分解性シランに有機モノエポキシ化合物を 反応させた加水分解性シランと窒素原子を含有しない加 水分解性シランとを加水分解することにより得られる有 機ケイ素化合物であることが望ましい。

【0029】上記染料は、どのようなものであってもよ 30 全衛生面上の問題は生じない。 いが、水溶性の酸性染料又は直接染料であることが好ま しく、上記保湿剤は、グリセリン等の多価アルコール、 又は2-ピロリドンやN-メチル-2-ピロリドンのよ うな水溶性の窒素複素環化合物であることが望ましい。 【0030】上記浸透剤は、ジエチレングリコールモノ ブチルエーテル等のような、多価アルコールのモノアル キルエーテルであることが好ましい。

【0031】そして、上記インクに含まれる水素イオン 捕捉剤は、それ自身が高い極性を持っていて、イオンー 双極子相互作用によって水素イオン(+電荷)を自身に 40 引き付けることができるような電子密度の高い部位を有 する水溶性の有機化合物を指す。この高い電子密度を持 つ部位としては、炭素原子とは異なった電気陰性度を持 つ原子(例えばN、O原子等)を含み、極性を発現する 置換基である。但し、その部位が解離してプロトンを容 易に生じるようなものは除く。該当する置換基として は、ハロゲン類、水酸基、アミノ基、ニトロ基、アルコ キシル基、エステル基、シアノ基、アミド基、エーテル 結合等が挙げられる。

ニル基を分子中に有する水溶性有機化合物、水溶性スル ホキシド、水溶性スルホン、ヘキサメチルホスホルアミ ド、シアノ基を分子中に有する水溶性有機化合物であ

り、具体的には、DMF、AN、DMSO、HMPA等 の極性非プロトン性溶媒、アセトン、ジアセチル等のケ トン類、尿素、アセトアミド、ジアセトアミド、N-メ チルジアセトアミド等のアミド類(尿素誘導体)、ポリ エーテル類、アセトイン等が挙げられる。

【0033】したがって、上記実施形態において、イン 10 クにおける染料の親水基部(極性基部)近傍に極性のあ る加水分解性シラン分子が緩い状態で集まっている系中 に酸等を添加して系のpHを下げたとき、増加する水素 イオンが染料ー耐水剤会合体のアミノ基に付加しようと するが、増加するイオンは水素イオン捕捉剤により染料 一耐水剤会合体のアミノ基に付加しないようにトラップ される。この水素イオン捕捉剤によるトラップは、水素 イオン捕捉剤の水素イオンとの反応ではなく、単に水素 イオン捕捉剤が染料ー耐水剤会合体のアミノ基に付加し ないように水素イオンを拘束する形態となる。その結 反応をし、このときに染料を取り囲むことにより、記録 20 果、水素イオンを増加させて低 p H 化を保ちつつ、その 水素イオンが染料ー耐水剤会合体のアミノ基に付加する のを抑制でき、低pH領域においてインクの系が安定と なり、pHに対する余裕度が大きくなってインクを安定 して長期保存することができる。

> 【0034】また、上記インクは低アルカリとすること ができるので、記録装置Aにおいてインクに接する部材 の劣化を防止できるとともに、その部材からの可塑剤等 の溶出を抑えて、インク自体に凝集物が沈殿するのを抑 制できる。さらに、インクが低アルカリであるので、安

[0035]

【実施例】次に、具体的に実施した実施例について説明 する。まず、以下の組成(各組成物の含有量は質量百分 率である)からなる792種類のインクジェット記録用 インクを調合した(実施例A1~V36)。

【0036】上記実施例A1~V36の全てにおいて、 保湿剤としてグリセリンを、浸透剤としてジエチレング リコールモノブチルエーテル (DEGMBE) をそれぞ れ含有させた。また、染料としては、アシッドブラック 2を含有させた。さらに、水がない状態で縮重合反応す る水溶性物質として有機ケイ素化合物をそれぞれ含有さ せた。この有機ケイ素化合物は、実施例A1~A12, B1~B12, …, V1~V12に用いたもの(以下、 有機ケイ素化合物(A)と称す)と、実施例A13~A 24, B13~B24, …, V13~V24に用いたも の(同有機ケイ素化合物(B)と称す)と、実施例A2 5~A36、B25~B36、…、V25~V36に用 いたもの(同有機ケイ素化合物(C)と称す)とは互い に異なり、上記有機ケイ素化合物(A)は以下の方法に 【0032】そして、該当する化合物としては、カルボ 50 より生成した。すなわち、反応容器に入れた120g

9				10	
(6.67モル)の水に、0.2モ	EルのH2NCH2C		有機ケイ素化合物(A)		5 %
H2HNCH2CH2CH2Si	(OCH3) 3と、		純水		73%
0. 1モルのSi (OCH3) 4と	の混合物を室温で一		アセトン		2 %
滴一滴加えて、その全量滴下後に €	60℃で1時間攪拌す		(実施例A5)	11	
ることにより得たものが、有機ケイ	「素化合物(A)であ		アシッドブラック2		5 %
る。			グリセリン		10%
【0037】また、反応容器に入れ	ıた120g(6. 6		DEGMBE		5 %
7モル)の水に、0.2モルの(0	CH3) 2NCH2C		有機ケイ素化合物(A)		5 %
H2CH2Si (ОСН3) 3と、	0. 1モルのCH3		純水		71%
Si(OCH3)3との混合物を室	を温で一滴一滴加え	10	アセトン		4%
て、その全量滴下後に60℃で1時	持間攪拌することによ		(実施例A 6)		
り得たものが、有機ケイ素化合物	(B) である。		アシッドブラック 2		5 %
【0038】さらに、有機ケイ素化	と合物 (C) は以下の		グリセリン		10%
方法により生成した。すなわち、反	反応容器に入れた10		DEGMBE		5 %
0g (0.56モル)のH2NCF	H2CH2CH2Si		有機ケイ素化合物(A)		5 %
(OCH3) 3に、49g (0. 6	66モル)の2,3-		純水		69%
エポキシー1ープロパノールを一流	第一滴加えて、その全		アセトン		6 %
量滴下後に80℃で5時間攪拌する	ることにより、アミノ		(実施例A7)		
基とエポキシ基とを反応させた加力	k分解性シランを得、		アシッドブラック 2		5 %
次に、新たな反応容器に、1208	g (6.67モル)の	20	グリセリン		10%
水と、50.6g(0.2モル)の	り上記加水分解性シラ		DEGMBE		5 %
ンと、15.2g(0.1モル)の	DSi (OCH3) 4		有機ケイ素化合物(A)		5 %
との混合物を一滴一滴加えて、その	の全量滴下後に60℃		純水		67%
で1時間反応させることにより得力	こものが、 有機ケイ素		アセトン		8%
化合物(C)である。			(実施例A8)		
【0039】(実施例A1)			アシッドブラック 2		5%
アシッドブラック 2	5%		グリセリン		10%
グリセリン	10%		DEGMBE		5 %
DEGMBE	5%		有機ケイ素化合物(A)		5 %
有機ケイ素化合物(A)	5 %	30	純水		65%
純水	74.9%		アセトン		10%
アセトン	0:1%		(実施例A 9)		
(実施例A2)			アシッドブラック2		5 %
アシッドブラック 2	5%		グリセリン		10%
グリセリン	10%		DEGMBE		5 %
DEGMBE	5%		有機ケイ素化合物(A)		5 %
有機ケイ素化合物(A)	5%		純水		60%
純水	74.5%		アセトン		15%
アセトン	0.5%		(実施例A10)		
(実施例A3)		40	アシッドブラック 2		5 %
アシッドブラック 2	5 %		グリセリン		10%
グリセリン	10%		DEGMBE		5 %
DEGMBE	5 %		有機ケイ素化合物(A)		5 %
有機ケイ素化合物(A)	5 %		純水		55%
純水	7 4 %		アセトン		20%
アセトン	1 %		(実施例A11)		
(実施例A4)			アシッドブラック2		5%
アシッドブラック 2	5%		グリセリン		10%
グリセリン	10%		DEGMBE		5 %
DEGMBE	5%	50	有機ケイ素化合物(A)		5 %

					村州 2003 — 240946
	11				12
純水		45%		アセトン	6 %
アセトン		30%		(実施例A19)	
(実施例A12)				アシッドブラック2	5 %
アシッドブラック 2		5%		グリセリン	10%
グリセリン		10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE		5%		有機ケイ素化合物(B)	5 %
有機ケイ素化合物(A)		5%		純水	67%
純水		25%		アセトン	8 %
アセトン		50%		(実施例A 2 0)	
(実施例A13)			10	アシッドブラック 2	5 %
アシッドブラック 2		5%		グリセリン	10%
グリセリン		10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE		5%		有機ケイ素化合物(B)	5 %
有機ケイ素化合物(B)		5%		純水	65%
純水		74.9%		アセトン	10%
アセトン		0. 1%		(実施例A21)	10,0
、こ : ン (実施例A14)		0. 170		アシッドブラック2	5%
アシッドブラック2		5%		グリセリン	10%
グリセリン		10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE		5%	20	有機ケイ素化合物(B)	5 %
有機ケイ素化合物(B)		5 % 5 %	20	純水	60%
		74.5%		アセトン	15%
純水					1 3 70
アセトン		0.5%		(実施例A22)	5 %
(実施例A15)		= n/		アシッドブラック2	10%
アシッドブラック2		5%		グリセリン	
グリセリン		10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE		5 %		有機ケイ素化合物(B)	5 %
有機ケイ素化合物(B)		5%		純水	5 5 %
純水		74%		アセトン	20%
アセトン		1%	30	(実施例A23)	
(実施例A16)				アシッドブラック2	5 %
アシッドブラック2		5 %		グリセリン	10%
グリセリン		10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE		5 %		有機ケイ素化合物(B)	5 %
有機ケイ素化合物(B)		5%		純水	4 5 %
純水		73%		アセトン	30%
アセトン		2 %		(実施例A24)	
(実施例A17)				アシッドブラック 2	5 %
アシッドブラック2		5%		グリセリン	10%
グリセリン		10%	40	DEGMBE	5 %
DEGMBE		5%		有機ケイ素化合物(B)	5 %
有機ケイ素化合物(B)		5%		純水	25%
純水		71%		アセトン	50%
アセトン		4%		(実施例A25)	
(実施例A18)				アシッドブラック 2	5 %
アシッドブラック 2		5%		グリセリン	10%
グリセリン		10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE		5%		有機ケイ素化合物(C)	5 %
有機ケイ素化合物(B)		5%		純水	74.9%
純水		69%	50	アセトン	0.1%

	13		14	
(実施例A26)			アシッドブラック 2	5 %
アシッドブラック 2	5%		グリセリン	10%
グリセリン	10%		DEGMBE	5 %
DEGMBE	5%		有機ケイ素化合物(C)	5 %
有機ケイ素化合物(C)	5%		純水	60%
純水	74.5%		アセトン	15%
アセトン	0.5%		(実施例A34)	
(実施例A27)			アシッドブラック2	5 %
アシッドブラック2	5%		グリセリン	10%
グリセリン	10%	10	DEGMBE	5%
DEGMBE	5%		有機ケイ素化合物(C)	5 %
有機ケイ素化合物(C)	5%		純水	55%
純水	7 4 %		アセトン	20%
アセトン	1%		(実施例A35)	
(実施例A28)	1 /0		アシッドブラック 2	5 %
アシッドブラック2	5%		グリセリン	10%
グリセリン	10%		DEGMBE	5%
DEGMBE	5%		有機ケイ素化合物(C)	5 %
有機ケイ素化合物(C)	5 %		純水	45%
純水	73%	20	アセトン	30%
アセトン	2%	20	(実施例A36)	3 0 70
	2 70		アシッドブラック2	5 %
(実施例A 2 9)	5%		グリセリン	10%
アシッドブラック 2	10%		DEGMBE	1 0 % 5 %
グリセリン DEGMBE	1 0 % 5 %		有機ケイ素化合物(C)	5 %
			神水	25%
有機ケイ素化合物(C)	5%			2 3 % 5 0 %
純水	7 1 %		アセトン(字性間 P.1 - P.2 C) L 記字	
アセトン	4 %		(実施例B1~B36) 上記実	
(実施例A30)	T 0/	20	てそれぞれアセトンをメチルエ	アルグトンに直さ換えた
アシッドブラック 2	5%	30	ものである。	9.6) [司守坎/[] 4.1。
グリセリン	10%		【0040】 (実施例C1~C	
DEGMBE	. 5%		A36においてそれぞれアセト	ノをノゼトインに直さ換
有機ケイ素化合物(C)	5%		えたものである。	0.0) 1=74+4-4-1-1-1-1
純水	6 9 %		【0041】(実施例D1~D	
アセトン	6 %		A36においてそれぞれアセト	ンを床索に直ざ換えたも
(実施例A31)	~ 0/		のである。	
アシッドブラック 2	5%		【0042】(実施例E1~E	
グリセリン	10%		A36においてそれぞれアセト	
DEGMBE	5%		ロリドンに置き換えたものであ	
有機ケイ素化合物(C)	5%	40	【0043】(実施例F1~F	
純水	67%		A36においてそれぞれアセト	ンを2ーピロリトンに直
アセトン	8%		き換えたものである。	
(実施例A32)			【0044】(実施例G1~G	
アシッドブラック 2	5%		A36においてそれぞれアセト	ンをシアセトアミドに直
グリセリン	10%		き換えたものである。	
DEGMBE	5 %		【0045】(実施例H1~H	
有機ケイ素化合物(C)	5 %		A36においてそれぞれアセト	ンをアセトアミドに置き
純水	65%		換えたものである。	a a) I samulated
アセトン	10%		【0046】(実施例 I 1~ I	
(実施例A33)		50	A36においてそれぞれアセト	ンをN-メテルジアセト

16

(9)

アミドに置き換えたものである。

【0047】 (実施例J1~J36) 上記実施例A1~A36においてそれぞれアセトンをN-エチルジアセトアミドに置き換えたものである。

【0048】 (実施例 $K1\sim K36$) 上記実施例 $A1\sim A36$ においてそれぞれアセトンをN-アセチル尿素に置き換えたものである。

【0049】 (実施例L $1\sim$ L36) 上記実施例A $1\sim$ A36においてそれぞれアセトンをN-アセチル-N'-メチル尿素に置き換えたものである。

【0050】(実施例M1~M36)上記実施例A1~A36においてそれぞれアセトンをアセトアセトアニリドに置き換えたものである。

【0.051】 (実施例N $1\sim$ N3.6) 上記実施例A $1\sim$ A3.6においてそれぞれアセトンをDMSOに置き換えたものである。

【0052】 (実施例 $O1\sim O36$) 上記実施例 $A1\sim A36$ においてそれぞれアセトンをDMFに置き換えたものである。

【0053】(実施例P1~P36)上記実施例A1~ 20A36においてそれぞれアセトンをアセトニトリルに置き換えたものである。

【0054】(実施例Q1~Q36)上記実施例A1~A36においてそれぞれアセトンをジエチルスルホキシドに置き換えたものである。

【0055】 (実施例 $R1\sim R36$) 上記実施例 $A1\sim A36$ においてそれぞれアセトンをHMPAに置き換えたものである。

【0056】(実施例S1~S36)上記実施例A1~A36においてそれぞれアセトンをメソキサリル尿素に 30置き換えたものである。

【0057】(実施例T1~T36)上記実施例A1~A36においてそれぞれアセトンをジメチルスルホンに置き換えたものである。

【0058】 (実施例U1~U36) 上記実施例A1~A36においてそれぞれアセトンをジエチルスルホンに置き換えたものである。

【0059】 (実施例 $V1\sim V36$) 上記実施例 $A1\sim A36$ においてそれぞれアセトンをイソブチルアミドに置き換えたものである。

【0060】一方、比較のために、以下の組成(各組成物の含有量は質量百分率である)からなる6種類のインクを調合した(比較例 $1\sim6$)。これら比較例 $1\sim6$ においてはいずれも水素イオン捕捉剤を含有させていない。また、比較例 $4\sim6$ においてはいずれも浸透剤(DEGMBE)を含有させていない。

【0061】(比較例1)

	アシッドブラック 2		5 %
	グリセリン		10%
	DEGMBE		5 %
	有機ケイ素化合物(A)	\$1	5 %
	純水		75%
	(比較例2)		
	アシッドブラック 2		5 %
	グリセリン		10%
	DEGMBE		5%
0	有機ケイ素化合物(B)		5 %
	純水		75%
	(比較例3)		
	アシッドブラック 2		5%
	グリセリン		10%
	DEGMBE		5 %
	有機ケイ素化合物(C)		5 %
	純水		75%
	(比較例4)		
	アシッドブラック2		5 %
0	グリセリン		10%
	有機ケイ素化合物(A)		5 %
	純水		80%
	(比較例5)		
	アシッドブラック 2		5 %
	グリセリン		10%
	有機ケイ素化合物(B)		5 %
	純水		80%
	(比較例6)		
	アシッドブラック 2		5 %
30	グリセリン		10%
	有機ケイ素化合物(C)		5 %
	純水		80%

上記実施例A1~V36及び比較例1~6の各インクについて低アルカリ領域安定性試験を行った。この低アルカリ領域安定性試験では、各インクに0.5mol/lHC1水溶液をpH=10.5になるまで少しずつ滴下し、凝集発生の有無を目視で確認した。その結果を表1に示す。この表1中、○は凝集なしを、また△は僅かな凝集有りを、さらに×は凝集有りを、さらにーは水素40イオン捕捉剤が完全には溶解せず、相が分離してしまうので実施しなかった、をそれぞれ示している。尚、以下の表1~表3において、実施例の縦欄「A」~「V」と横欄「1」~「36」との交差部で各「実施例」を表している(例えば縦欄「B」と横欄「16」と交差部では「実施例B16」)。

[0062]

【表1】

									17																						lδ							
_					有	負ク	イヺ	餐化	合	姁	(A)					有	幾ク	7	末化	:合:	力	(B))					有核	幾ク	イ:	未化	合:	9 (C)			
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34 3	35	36
		Α	0	0	0	0	O	0	0	0	O	0	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
١	ı	В	0	0	0	0	_	0	0	_	0	_	_	0	0	0	0	_	_	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	_	0	_
		С	_	_	Ō	0	_	Ō	Ò	0	Ó	_	0	_		0	_	0		О			-	-	0	-	0		_	-	_	-	_		-	-	0	- 1
-	-	D	~	_	Ō	_		Ō	-	-	_	-	0	-	1 -	_	O	-		_		_	_	_	Ō	_	1 -	_	_	_	_	_	_	_	_	_	0	_
1			_	-	Ö	-	_	Ö	0	_	-	-	-	_	0		-	_		0		_		-	Ö	-	1 -	_	-	Ó	_			_	_	_	0	
١.		- 1	_	_	_	0	_	ŏ	_	ŏ	_	0	_	_	1 =	_	0			-	-	Ö	_	-	-	-	1 -	Ö	_	Ö	Ö		-	_	_	_	0	9
1	71			0	0	0	0	_	0	0	0	_		******	1 -	0	_	_	_	00		0	0		00		ı –	0	_	_	0	_	_	_	~	0		_
1	-	7	-	0	-	_	-	-	ŏ	•	_	ŏ	-		1 =	0	0	_	0	0	Ö	_	_	0	0	-	10	_		0	0	_	_	0	_	_	0	- 1
	-	j	_		ŏ	_	_	ŏ	ŏ	ă	ő	_	0	_	1 =	0	0	ŏ	õ	0	ŏ	Ö	_	0	0		1 -	ö	_	0	-		_		_		0 1	
١,	Æ.	- 1	_	_	ŏ	-	_		ŏ	_	_	_	ŏ	_	1 =	ă	_	_	_	õ	_	_	-	_	ŏ	_	ļ —	_	_	_	-	-	-	_	_	ö	_	- 1
ľ	٦	L	_	_	ŏ	_	_	_	ŏ	_	_	_	ŏ	_	1=	ŏ	ŏ	ŏ	_	ŏ	_	-	_		ŏ	_	1	_	_	õ	ŏ	_	_	_	_	•	0	- 1
	-	- 1	_	-	ŏ	_	_	ŏ	ŏ	ŏ	_	_	_	_	1	ŏ	-	-	-	-	ŏ	ŏ	_	_	_	_	1-		_	_	_		-	ŏ	_	_	_	_
l	-	N	×	×	×	ŏ	ŏ	ŏ	ŏ	ō	0	_	_	_	Δ	Δ	ō	ō	ō	ŏ	ō	ō	0	0			×	×	×	×	ō	ō	õ	ō,	0			- 1
1	牙	o	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0			0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	_	-
l		P	×	×	×	0	0	0	0	0	0	_	_		Δ	0	0	О	0	О	0	О	0	0		-	×	×	×	0	Q	O	O	0	0		_	- I
١		Q	×	×	×	0	0	0	О	0	0				Δ	Δ	0	0	0	0	0	0	0	O			×	×	×	×	0	О	0	0	0	-		-
ı	ı	R	0	0	О	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	О	0	0	О	0	0	0	0	0	0	ㅇ
	-	S		-	-	-	0	-	O	0	0	_	_	-	0	0	0	O	О	0	0	0	O	О	0	0	0	О	О	0	О	О	0	0	0	0 (0	0
I	-	T				_	_	_	Ō	_	_		Ō	_	Δ	_	Ō	_	0	0	Ō	_	Ō	Ō		_		×		_		_	_		_	_	0 '	7 1
l		ע				-	Ō	_		-	-		-	-	Ι.	_	Ō	-	-	0	Ō	Ō	_	_	Ō	-	ı		-	_	_	-		-	_	0 (-	. 1
F	4	V		$^{\circ}$	0	0	0	<u>U</u>	0	0	0	0	0	0	10	0	<u> </u>	0	0	0	<u> </u>	<u>O</u>	0	0	0	<u>U</u>	10	0	<u> </u>	<u>O</u>	0	<u> </u>	$\frac{\circ}{}$	0	$^{\circ}$	0	<u> </u>	\Box
١.	ا.	1	×	ļ		_		agy J	- 1																													
	之	- 1	Δ ×				: 疑 : わ				# #	. n																										
	- 1	4					・ 42	-	_	***	e au	' '																										

5 🛆

17

一:未実施(相分離または折出)

【0063】この表1の結果によると、比較例1~6で はいずれも凝集が生じた。これに対し、実施例A1~V 36では、所定の水素イオン捕捉剤が所定の濃度にある とき(実施例N1~N3, N13~N14, N25~N 28, P1~P3, P13, P25~P27, Q1~Q 3, $Q13\sim Q14$, $Q25\sim Q28$, $T1\sim T3$, T 13, $T25\sim26$, $U1\simU3$, U13, $U25\sim2$ られ、その濃度を特定することで、pH=10.5の低 アルカリ領域で安定することが判る。

【0064】次に、上記実施例A1~V36(但し、実 施例A11~A12, A23~A24, A35~A36, B11~B12, B23~B24, B35~B36, C1 2, C24, C36, D12, D24, D36, G11 ~G12, G24, G35~G36, H12, I12, I 24, I36, J12, J24, J36, K12, K2 4, K36, L12, L24, L36, M9~M12, $M21\sim M24$, $M33\sim M36$, $N1\sim N3$, N10 40 \sim N14, N23 \sim N28, N34 \sim N36, O11 \sim 0

12, O24, O35 \sim 036, P1 \sim P3, P10 \sim P 13, $P23\sim P27$, $P34\sim P36$, $Q1\sim Q3$, $Q10\sim Q14$, $Q23\sim Q28$, $Q34\sim Q36$, R 11~R12, R23~R24, R35~R36, S1 $0 \sim S12$, $S22 \sim S24$, $S34 \sim S36$, $T1 \sim$ $T3, T13, T25 \sim T26, U1 \sim U3, U13,$ U25~U26を除く)の各インクについて耐水性試験 6) に凝集が生じているだけで、概ね凝集防止効果が得 30 を行った。この耐水性試験では、各インクを用いて、市 販のプリンター(上記実施形態と同様の圧電アクチュエ ータ(但し、圧電素子の厚みは上記実施形態のものより もかなり大きい)によりインクを吐出させるもの)で普 通紙(商品名「Xerox4024」:ゼロックス社 製) に画像を形成し、この画像を形成した直後の用紙を 純水に浸漬した後、室温で放置して乾燥させ、画像の滲 みが生じるが否かを調べた。その結果を表2に示す。表 2中、○は滲みなしを、また×は滲み有りを、さらにー は未実施をそれぞれ示している。

> [0065] 【表2】

			市機	1	雅	尼	多	有機ケイ溝化合物(A)			\vdash		加基	有機ケイ素化合物	業代	4	(B)	3		\vdash	-	有機	イン	有機ケイ素化合物		(0)		
		1 2	33	4	5 6	6 7	8	6	2	11 12		13 14	19	16 17	18	2	20 2	21 22	23 24	i	25 26 2	27 28	29	30 31	32	33 34	4 35	38
	Ą	0	0		0	0	0	0	0	1		0	0	0	0	0	0	00		Ī	0	0	0	0	0	0	1	ı
	ш	00	ō	ŏ	0		0	0	0	1		0	ŏ	0	0	Ō	ŏ	0	ł	<u> </u>	0	0	0	0	0	0	1	i
	Ü	0	ō	Ö	0	\sim	\circ	0	0	0		0	ŏ	0	0	0	ŏ	0	0		0	0	Ō	0	0	0	0	ŀ
	Ω	0	ŏ	õ	0	0	\circ	0	0	0	<u> </u>	0	ŏ	0	0	0	ŏ	0	0	<u> </u>	o	0	Ō	0	0	0	0	l
	(±)	0	Ö	õ	0	\sim	0	0	0	0	<u> </u>	0	ŏ	0	0	0	ŏ	0	0	<u> </u>	ŏ	0	ō	0	0	0	0	0
*******	(I)	0	ŏ	ŏ	0	\mathcal{C}	\circ	0	0	0	_	0	ŏ	0	0	Ō	0	0	0	<u>0</u>	ŏ	0	ō	0	0	0	0	0
ĦK	Ġ	0	ŏ	õ	0	0	C	0	0]]		0	ŏ	0	0	Ō	0	0	0	<u> </u>	ŏ	0	ō	0	0	0	1	I
	Ξ	0	ŏ	õ	0	\circ	C	0	0	10		0	0	0	0	Ō	0	0	0	<u> </u>	Ō	0	ō	0	0	0	0	0
	_	00	o	0	0	\sim	\circ	0	Ō	1		0	ŏ	0	0	Ö	0	0	0	0	Ö	0	ŏ	0	O	0	0	ı
	<u> </u>	00	ŏ	0	0		0	0	Ō	0	<u>U</u>	0	ŏ	0	0	ō	0	0	0	<u> </u>	Ō	0	ō	0	0	0	0	ı
摇	×	00	Ö	õ	0	\sim	0	0	Ō	1		0	ŏ	0	0	Ō	0	0	0	0	0	0	ō	0	0	0	0	l
	니	0	ŏ	0	0		0	0	Ō	0	0	0	ŏ	0	0	Ō	0	0	0	0	ŏ	0	ō	0	0	0	0	l
	Z	0	ŏ	ŏ	0	\sim	O	1	I	1	<u> </u>	0	o	0	0	Ō	ò	1	i	0	0	0	ŏ	0	0	1	1	1
	z	 	Ī	ŏ	0	\sim	\circ	0	1	1	<u> </u>	1	ŏ	0	0	Ö	0	0	1	<u> </u>	i	1	ō	0	0	0	1	ı
定	0	0	ŏ	õ	0	\sim	0	0	Ö	1	0	0	0	0	0	Ō	0	0	0	0	0	0	ŏ	0	0	0	1]
	<u>.</u>	1	Ĭ	ŏ	0	\circ	0	0	l	1		0	0	0	0	ō	0	0	i i	ı	i	0	ō	0	0	0	1	ı
	Ġ	1	ı	ŏ	0	\circ	0	0	i	I I	<u> </u>	1	o	0	0	Ō	0	0	l I	ı	i	i I	o	0	0	0	1	i
	<u>~</u>	0	Ö	õ	0	0	0	0	Ö	1	<u>U</u>	0	o	0	0	ō	0	0	1	0	000	0	Ö	0	0	0	1	ı
	S	0	o	0	0	\circ	0	0	ı	l l	<u>U</u>	0	0	0	0	Õ	0	1	l	0	000	0	ŏ	0	0	0	1	ı
	H	1	Ī	0	0	\circ	0	0	Ō	0	<u> </u>	0	0	0	0	ŏ	0	0	0		<u> </u>	0	ŏ	0	0	0	0	0
		1	1	0	_	\circ	0	0	Ō	0		0	o	0	0	Õ	0	0	0		1	0	ŏ	0	0	0		0
\dashv	Š		ŏ	ă		기	의	의	ō	0	의				이	ŏ			0	의	0	의	ŏ	0			0	o

O:Fにななし X:Fになるケー・米米額

【0066】この表2の結果によると、実施例A1~V 36 (但し、実施例A11~A12, A23~A24, A 35~A36, B11~B12, B23~B24, B35 ~B36, C12, C24, C36, D12, D24, D36, G11~G12, G24, G35~G36, H1 2, I12, I24, I36, J12, J24, J3 6, K12, K24, K36, L12, L24, L3 6, M9~M12, M21~M24, M33~M36, N1~N3, N10~N14, N23~N28, N34 \sim N36, O11 \sim 012, O24, O35 \sim 036, P $1\sim P3$, $P10\sim P13$, $P23\sim P27$, $P34\sim$ P36, Q1~Q3, Q10~Q14, Q23~Q2 8, Q34~Q36, R11~R12, R23~R2 4, R35~R36, S10~S12, S22~S2 4, S34~S36, T1~T3, T13, T25~T 26, U1~U3, U13, U25~U26を除く)で 50 いる。

19

はいずれも滲みが生じず、良好な耐水性が得られること が判る。

【0067】さらに、実施例A1~V36(但し、実施例G11~12, G24, G35~36, H12, M9~M12, M21~M24, M33~M36, N10~40 N12, N23~N24, N34~N36, O11~O12, O24, O35~O36, P10~P12, P23~P24, P34~P36, Q10~Q12, Q23~Q24, Q34~Q36を除く)の各インクについて吐出安定性試験を行った。この吐出安定性試験では、各インクがインクジェットへッドから所望のインク滴になって吐出し、所定の形状及び寸法のインク滴が形成されるか否かを調べた。その結果を表3に示す。表3中、◎は優状態を、また○は良状態を、さらに△は可状態を、また×は不可状態を、またーは未実施をそれぞれ示して50 いる。

[0068]

21

【表3】

				有枝	員ケ	13	計化	合	1	(A)				Τ		有	幾ク	イオ	化	合作	5 (B)				Г		有	資ク	イき	常化	合物	5 (C)		
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34 3	5 36
	A	0	0	0	0	Ō	0	0	0	0	0	Δ	×	0	0	0	0	0	$\overline{\circ}$	0	0	0	0	Δ	×	0	0	0	0	0	0	Ō	0	0	0 4	X Z
	В	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	Δ	×	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	Δ	×	0	0	0	0	0	0	0	o i	0	0 4	× 2
	С	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	О	Δ	0	О	0	0	0	0	0	0	0	0	Q	Δ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 (Δ
	D	0	O	0	0	O	O	О	0	О	0	O	Δ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	О	0	Δ	0	0	О	О	0	0	O	0	0	0 (Δ
	E	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	O	0	0	О	О	O	0	O	0	0	0 0	0 0
	F	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	O	0	0	О	0	0	0	0	0	0	0	O	0	0	0 0	0 0
実	G	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0		_	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	_	0	0	0	0	0	0	О	0	0	0 -	
	H	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 (0
	I	0	0	0	0	O	О	0	0	О	0	0	Δ	0	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	Δ	0	0	0	0	0	0	O	0	0	0 (Δ
	J	0	О	0	0	0	О	O	0	O	0	О	Δ	0	0	0	0	0	O	0	O	0	O	0	Δ	0	0	О	0	О	0	O	0	0	0 (Δ
塩		0	0	0	0	O	0	0	0	O	0	O	Δ	0	0	0	0	0	O	0	O	0	O	0	Δ	0	0	О	0	О	0	O	0	0	0 (Δ
	L	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	Δ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	Δ	0	Ó	O	0	Ó	0	O	0	0	0 (Δ (
	M		0	0	0	0	0	0	0					0	0	0	0	0	O	0	0	_				0	0	O	0	0	0	O	0			
l	N	×	×	×	0	O	Ō	Ō	Ō	Ō	_		******	×	×	Ō	Ō	0	O	Ō	0	0	Ō			×	×	×	×	Ō	0	O.	0	0		
例		Q	Q	Q	_	Ō	Ō	Ō	Ō	Ō	Q	_		10	Ō	Ō	Ō	Ō	Ō	Ō	Ō	Ō	Ō	O	_	0	0	0	Ò	Ō	Ō	Ō	Q I	0	O -	
1	P	×			-	Ō.	Ŏ	Ō	Ŏ	Õ			_	×	O	Õ	Ó	Ō.	Ō	Ō	Õ	Ō	O	_		×		×	0	Ō	0	Ō	0 1	0		
	Q		_		$\stackrel{\sim}{}$	Ö	Ö	Ö	Ö	Ö	_	_	_	ľ	_	Ö	Ö	O.	Ō	Õ	Ō	Ō	Ö			×	_	×	×	Ō	Ō	Ō	0 1	0		
	R	_	Ö	_	_	_	Ö	Ö	Ö	Ö	Ò	Δ		0	O	Ö	Ŏ	0	Ö	Ö	Ξ	Ö	Ò	Ÿ		0	ō	ō	Ō	_	_	=	_	0 1	~ -	7 ×
	S		0	0	_	Ö	\circ	Ö	Ö	Ö	Δ	_	×	0	ŏ	Ö	Ö	O	\circ	Ö	_	Ö	Δ		X	0	O	\circ	0	0	0	_	_		_	7 ×
	Т	×			$\stackrel{\smile}{}$	\simeq	Ö	Ö	Ö	Ö	\circ	_	Ö	×	_	Ö	Ö	\tilde{O}	$\tilde{\circ}$	Ö	~	Ö	Ö	~	0	×		Ö	Ö	~	=	~	_	0 1	~ `	0
	U		-	_	_	Ö	0	Ö	Ö	Ö	\circ	_	0	×	_	Ö	Ö	Ö	_	Ö	Ö	\circ	_	_	Ö	×	×	Ö	\circ	Ö	0	_	_	$\frac{1}{2}$	~ `	0
Ш	V	0	<u> </u>		<u>റ</u>			0	<u> </u>	<u>o</u>	<u>o</u>	<u> </u>	0	0	<u>0</u>	0	0	0	<u>o</u> _	<u>o</u>	<u>o</u>	<u>o</u>	<u> </u>	<u>o</u>	0	0	0	<u> </u>	0	<u>o</u>	0	<u>o</u>	0 (<u>O</u> (0.0	00

 ⊕: ₩ 〇:良 △: 可 ×:不可 一:未実施

【0069】この表3の結果によれば、実施例A1~V 36 (但し、実施例A11~A12, A23~A24, A 35~A36, B11~B12, B23~B24, B35 ~B36, C12, C24, C36, D12, D24, D36, G11~G12, G24, G35~G36, H1 2, I12, I24, I36, J12, J24, J3 6, K12, K24, K36, L12, L24, L3 6, $M9\sim M12$, $M21\sim M24$, $M33\sim M36$, N1~N3, N10~N14, N23~N28, N34 \sim N36, O11 \sim 012, O24, O35 \sim 036, P $1\sim P3$, $P10\sim P13$, $P23\sim P27$, $P34\sim$ P36, Q1~Q3, Q10~Q14, Q23~Q2 8, Q34~Q36, R11~R12, R23~R2 4, R35~R36, S10~S12, S22~S2 4, S34~S36, T1~T3, T13, T25~T 26, U1~U3, U13, U25~U26を除く)で は、吐出安定性が得られた。

[0070]

【発明の効果】以上説明したように、請求項1~10の 発明によると、色材、保湿剤、水のない状態で縮重合反 応する水溶性物質、及び水を含有するインクジェット記 録用インクにおいて、カルボニル基を分子中に有する水 溶性有機化合物(アミド系化合物)、水溶性スルホキシ ド、水溶性スルホン、ヘキサメチルホスホルアミド、又 はシアノ基を分子中に有する水溶性有機化合物を水素イ オン捕捉剤として含有させたことにより、染料等からな る色材の親水基部(極性基部)近傍に極性のある加水分 50

解性シラン分子が緩い状態で集まっている系中に酸等を 添加して系のpHを下げても、増加する水素イオンは水 素イオン捕捉剤によりトラップされて、色材一耐水剤会 合体のアミノ基に付加せず、インクの系が低pH領域で 安定し、pHに対する余裕度が大きくなってインクの長 期保存安定性の向上を図ることができる。また、記録装 30 置においてインクに接する部材の劣化を防止できるとと もに、その部材からの可塑剤等の溶出によるインク自体 での凝集物の沈殿を抑制でき、さらに高pHによるイン クの安全衛生面上の問題を解消することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施形態に係るインクジェット記録用 インクを備えたインクジェット式記録装置を示す概略斜 視図である。

【図2】インクジェット式記録装置のインクジェットへ ッドの部分底面図である。

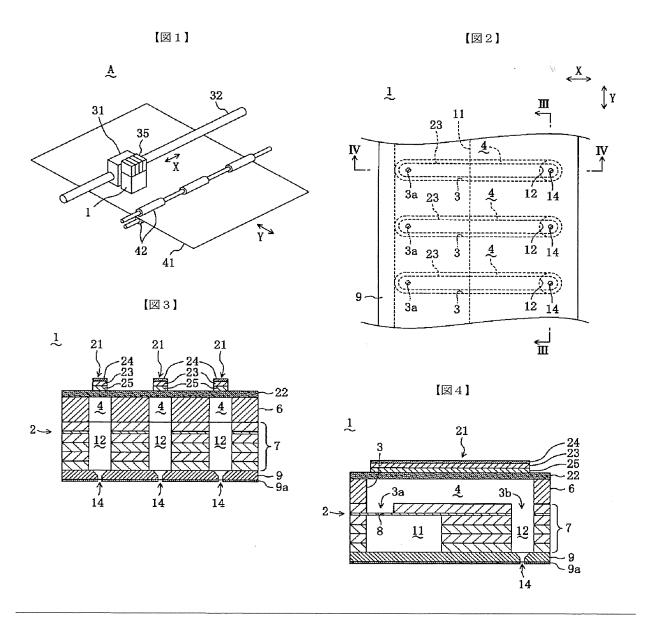
【図3】図2のIII-III線断面図である。

【図4】図2のIV-IV線断面図である。

【符号の説明】

A インクジェット式記録装置

- 1 インクジェットヘッド
- 2 ヘッド本体
- 4 圧力室
- 14 ノズル
- 21 圧電アクチュエータ
- 4 1 記録紙



フロントページの続き

F ターム(参考) 2C056 EA13 FC01 2H086 BA53 BA55 BA59 4J039 AE11 BC36 BC57 BE01 BE02 BE12 BE15 CA03 CA06 GA24